

## PHOTOSETTING RESIN COMPOSITION

**Patent number:** JP6250390  
**Publication date:** 1994-09-09  
**Inventor:** OKUO MASAMI; ENOMOTO HIROYUKI; KOMA TOSHIO  
**Applicant:** NIPPON OILS & FATS CO LTD  
**Classification:**  
- international: *G02B5/20; G03F7/004; G03F7/027; G03F7/028; G03F7/038; H01L21/027; H05K3/28; G02B5/20; G03F7/004; G03F7/027; G03F7/028; G03F7/038; H01L21/02; H05K3/28; (IPC1-7): G03F7/038; G02B5/20; G03F7/004; G03F7/027; G03F7/028; H01L21/027; H05K3/28*  
- european:  
**Application number:** JP19930062904 19930226  
**Priority number(s):** JP19930062904 19930226

Report a data error here

### Abstract of JP6250390

**PURPOSE:**To provide a photosetting resin compsn. excellent in alkali developability, sensitivity, heat resistance, adhesive property and shelf stability as a resist material. **CONSTITUTION:**This photosetting resin compsn. consists of 100 pts.wt. polymer consisting of 1-95wt.% monomer having an epoxy group, 5-50wt.% monomer having an acid anhydride group and 0-94wt.% other monomer copolymerizable with those monomers, 0.01-20 pts.wt. optical proton-generating agent and 0-200 pt.s.wt. reactive diluent.

Data supplied from the [esp@cenet](mailto:esp@cenet) database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-250390

(43)公開日 平成6年(1994)9月9日

(51)Int.Cl. <sup>5</sup>	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
G 0 3 F 7/038	5 0 3			
G 0 2 B 5/20	1 0 1	8507-2K		
G 0 3 F 7/004	5 0 3			
7/027				
	7352-4M		H 0 1 L 21/ 30	3 0 1 R
	審査請求	未請求	請求項の数 1	F D (全 10 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号	特願平5-62904	(71)出願人	000004341 日本油脂株式会社 東京都千代田区有楽町 1 丁目10番 1 号
(22)出願日	平成 5 年(1993) 2 月26日	(72)発明者	奥尾 雅巳 兵庫県尼崎市東難波町 3 - 7 - 28
		(72)発明者	榎本 裕之 兵庫県西宮市笠屋町 2 - 25 - 506
		(72)発明者	胡間 俊男 兵庫県神戸市垂水区神和台 3 - 4 - 9
		(74)代理人	弁理士 称▲ぎ▼元 邦夫

(54)【発明の名称】 光硬化性樹脂組成物

(57)【要約】

【目的】 レジスト材料としてのアルカリ現像性、感度、耐熱性、接着性および保存安定性にすぐれた光硬化性樹脂組成物を提供する。

【構成】 a) エポキシ基を有する単量体 1 ~ 95 重量%、酸無水物基を有する単量体 5 ~ 50 重量%およびこれらの単量体と共重合が可能なその他の単量体 0 ~ 94 重量%を用いてなる重合体 100 重量部に、b) 光プロトン発生剤 0. 01 ~ 20 重量部、c) 反応性希釈剤 0 ~ 20 重量部を含ませて、光硬化性樹脂組成物を構成する。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 a) エポキシ基を有する単量体1～95重量%、酸無水物基を有する単量体5～50重量%およびこれらの単量体と共重合が可能なその他の単量体0～94重量%を用いてなる重合体100重量部に、b) 光プロトン発生剤0.01～20重量部、c) 反応性希釈剤0～200重量部を含ませたことを特徴とする光硬化性樹脂組成物。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、アルカリ現像性、感度、耐熱性、接着性および保存安定性にすぐれた光硬化性樹脂組成物に関する。

## 【0002】

【従来の技術】近年、紫外線などのエネルギー線を照射することにより、各種の溶剤に対する溶解性が変化する感光性樹脂を用いたレジスト材料が、電気、電子、印刷などの工業における微細加工に応用されている。

【0003】レジスト材料は、照射部分の溶剤に対する溶解性の变化の速いという、ポジ型とネガ型に大別される。照射部分の溶剤に対する溶解性が増加するものがポジ型で、低下するものがネガ型である。このうち、ネガ型レジストは、照射による硬化で、耐熱性、耐溶剤性、機械的強度などが向上するため、プリント配線板用のソルダーレジストや、液晶ディスプレイのカラーフィルタ用、保護膜用および平坦化膜用レジストなどの永久レジストとして応用されている。

【0004】ネガ型レジストは、通常、アルカリ現像性のベース樹脂、ラジカル重合性単量体、光ラジカル重合開示剤を基本組成とする樹脂組成物が用いられている。この組成物は、硬化がラジカル機構で進行するため、酸素により硬化が阻害される。このため、その使用には酸素遮断膜や窒素シールが必要である。

【0005】近年、酸素による重合阻害というネガ型レジストの問題点を回避するために、特開昭59-147001号、特開昭59-180544号などの各公報において、光プロトン発生剤を硬化触媒としたエポキシ樹脂組成物が提案されている。これらの組成物にマスクを通して露光を行うと、露光部分が硬化して不溶性の像を形成する。露光が行われなかつた部分を有機溶剤による現像およびリンスで除去することにより、潜像が形成される。

【0006】しかるに、この方法は、大規模の作業になると、現像処理に大量の有機溶剤を必要とし、火災の危険があつたり、蒸発、揮散により作業者の健康を害したり、環境の悪化をもたらす問題がある。近年の現像方法としては、有機溶剤系から、アルカリ水溶液系または水系へと移行しつつある。

【0007】アルカリ水溶液による現像が可能なエポキ

スは、ポリビニルフェノールのようなアルカリ可溶性高分子化合物、エポキシ樹脂およびアジド化合物よりなる電子線エッチングレジスト用樹脂組成物が、提案されている。しかし、この種の樹脂組成物は、硬化後の耐熱性や接着性が不十分であつて、ソルダーレジストなどの高い耐熱性や接着性が求められる用途には適さない。

【0008】また、水による現像が可能なエポキシ樹脂組成物として、特開昭59-184220号公報には、エポキシ樹脂を分散剤を用いて水中に分散させた樹脂組成物が、提案されている。しかし、この種の樹脂組成物は、分散剤を含有するため、現像時の耐水性に劣り、また耐熱性や接着性が低下し、ソルダーレジストなどの高い耐熱性や接着性が求められる用途にはやはり適さない。

## 【0009】

【発明が解決しようとする課題】このように、従来技術では、酸素による重合阻害のないレジスト材料として、アルカリ水溶液や水による現像が可能であつて、かつ硬化後の耐熱性や接着性にすぐれたものは、ほとんど見い出されていない。

【0010】本発明は、上記従来の事情に鑑み、アルカリ現像性にすぐれる、つまりアルカリ水溶液による現像が容易であり、かつ硬化後の耐熱性および接着性にすぐれ、しかもレジスト材料本来の感度が良好で鮮明な画像が得られ、そのうえ保存安定性にもすぐれた光重合性樹脂組成物を提供することを目的としている。

## 【0011】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の目的を達成するために、鋭意検討した結果、特定の単量体を用いた重合体に光プロトン発生剤を含ませるなら光硬化性樹脂組成物によれば、アルカリ現像性、感度、耐熱性、接着性および保存安定性にすぐれたレジスト材料が得られることを見出し、本発明を完成するに至つた。

【0012】すなわち、本発明は、a) エポキシ基を有する単量体1～95重量%、酸無水物基を有する単量体5～50重量%およびこれらの単量体と共重合が可能なその他の単量体0～94重量%を用いてなる重合体100重量部に、b) 光プロトン発生剤0.01～20重量部、c) 反応性希釈剤0～200重量部を含ませたことを特徴とする光硬化性樹脂組成物に係るものである。

## 【0013】

【発明の構成・作用】本発明に使用するa)成分としての重合体は、単量体として、エポキシ基を有する単量体および酸無水物基を有する単量体、あるいはこれら単量体とともにさらにこれらと共重合が可能なその他の単量体を用いてなるものであり、このような重合体を使用することにより、レジスト材料として、アルカリ現像性、感度、耐熱性、接着性および保存安定性に好結果が得られる。

二) ジメチルフェナシルスルホニウムヘキサフルオロホスファート、フェナシルテトラメチレンスルホニウムテトラフルオロボレート、フェナシルテトラメチレンスル

ルフエナシルスルホニウム塩

【0027】ホ) 3, 5-ジメチル-4-ヒドロキシフエニルスルホニウムテトラフルオロボレート、3, 5-ジブチル-4-ヒドロキシフエニルスルホニウムヘキサフルオロホスフェートなどのジアルキル-4-ヒドロキシフエニルスルホニウム塩

へ)  $\alpha$ -ヒドロキシメチルペンゾインスルホン酸エステル、N-ヒドロキシミドスルホネート、 $\alpha$ -スルホニロキシケトン、 $\beta$ -スルホニロキシケトン、2, 6-ジニトロベンジルトシレート、p-ニトロベンジル-9, 10-ジオキサントラセン-2-スルホネートなどのスルホン酸エステル

【0028】ト) 2-(4-メトキシフェニル)-4, 6-ジ(トリクロロメチル)トリアジンなどのトリアジン化合物

チ) オルソジアゾナフトキノ-4-スルホン酸エステル、オルソジアゾナフトキノ-5-スルホン酸エステルなどのジアゾナフトキノ化合物

リ)  $\eta^6$ -ベンゼン) ( $\eta^5$ -シクロペンタジエンル) 鉄(2) のヘキサフルオロホスフェート塩などの鉄アレニ錯体

ヌ) トリス(アセチルアセトナト) アルミニウム、トリス(エチルアセトアセト) アルミニウム、トリス(サリチルアルデヒダト) アルミニウムなどのアルミニウム錯体とトリフェニルシラノールなどのシラノール類との混合物

【0029】b成分の光プロトン発生剤の使用量は、a成分の重合体100重量部に対し、0.01~20重量部、より好ましくは1~5重量部である。0.01重量部未満では、レジスト材料としての感度が悪くなり、また20重量部を超えると、接着性が低下したり、組成物の保存安定性が悪くなる。

【0030】本発明におけるc成分としての反応性希釈剤は、組成物を塗布可能な粘度、通常15、000センチポイズ以下の粘度に調整するためのもので、a成分の重合体が塗布可能な粘度を有する場合には、その使用を省いてもよい。このような反応性希釈剤としては、I) エポキシ化合物、II) グリシジル化合物、III) ビニルエーテル、IV) ラジカル重合性単量体と光重合開始剤との混合物などがあり、これらの中からその1種を単独でまたは2種以上を混合して使用できる。

【0031】上記Iのエポキシ化合物としては、ビスフェノールA、ビスフェノールFなどの多価フェノールまたはそのアルキレンオキシド付加体とエピクロヒドリンとの反応によって得られるエポキシ樹脂や、フェノールノボラック型、クレゾールノボラック型などのノボラック型エポキシ樹脂に代表される芳香族系エポキシ樹脂；水添したビスフェノールAまたはそのアルキレンオキシド付加体とエピクロヒドリンとの反応によって

シルメチル-3', 4'-エポキシシクロヘキサンカルボキシレートなどのシクロヘキセンオキサイド基、トリシクロデセンオキサイド基、シクロペンテンオキサイド基などの脂環を有する脂環式エポキシ樹脂；1, 4-ブタンジオール、1, 6-ヘキサンジオールなどの脂肪族多価アルコールやそのアルキレンオキシド付加体とエピクロヒドリンとの反応によって得られるポリグリシジルエーテルや、脂肪族長鎖二塩基酸のジグリシジルエステルに代表される脂肪族系エポキシ樹脂などが挙げられる。

【0032】上記IIのグリシジル化合物としては、メチルグリシジルエーテル、ブチルグリシジルエーテル、2-エチルヘキシルグリシジルエーテル、フェニルグリシジルエーテル、sec-ブチルフェニルグリシジルエーテル、アリルグリシジルエーテルなどのグリシジルエーテル；フタル酸ジグリシジルエステル、テトラヒドロフタル酸ジグリシジルエステル、ヘキサヒドロフタル酸ジグリシジルエステル、ジグリシジlp-オキシ安息香酸、ダイマー酸グリシジルエステル、アクリル酸グリシジル、メタクリル酸グリシジルなどのグリシジルエステル；N, N'-ジグリシジルアニリン、テトラグリシジジジアミノフェニルメタン、トリグリシジlp-アミノフェノールなどのグリシジリアミンなどが挙げられる。

【0033】上記IIIのビニルエーテルとしては、2-エチルヘキシルビニルエーテル、オクチルビニルエーテル、フェニルビニルエーテル、ナフチルビニルエーテル、2-クロロエチルビニルエーテル、アクリル酸2-ビニロキシエチル、メタクリル酸2-ビニロキシエチル、コハク酸ビス(2-ビニロキシエチル) エステル、イソフタル酸(2-ビニロキシエチル) エステル、テレフタル酸(2-ビニロキシエチル) エステル、1, 4-ジビニロキシブタン、ジエチレングリコールジビニルエーテル、テトラエチレングリコールジビニルエーテル、ハイドロキノンやビスフェノールAまたはそのアルキレンオキシド付加体とエピクロヒドリンとの反応によって得られるエポキシ樹脂などのエポキシ化合物などが挙げられる。

【0034】上記IVのラジカル重合性単量体としては、a成分の重合体において共重合可能な他の単量体として例示した前記(1)~(12)の単量体と同様のものが挙げられる。また、この単量体と混合して用いられる光重合開始剤としては、4-フェノキシジクロロアセトフェノン、2-ヒドロキシ-2-メチル-1-フェニルプロパン-1-オンなどのアセトフェノン誘導体、ベンゾイン、ベンゾインソブビルエーテルなどのベンゾイン誘導体、ベンゾフェノン、4-フェニルベンゾフェノンなどのベンゾフェノン誘導体、チオキサントン、イソプロピルチオキサントンなどのチオキサントン誘導体などが挙げられる。

【0035】c成分の反応性希釈剤の使用量は、a成分

り好ましくは0~100重量部である。200重量部を超えると、レジスト材料としての感度が低下する。

【0036】本発明の光硬化性樹脂組成物は、上記のa、b二成分またはa~c三成分を必須成分としたものであつて、室温はもちろんのこと、比較的高温、たとえば60℃程度の温度に6ヶ月以上の長期間放置していても、粘度の増加がほとんどみられないという、すぐれた保存安定性を備えている。

【0037】本発明の光硬化性樹脂組成物には、必要により有機溶剤、酸化防止剤、熱硬化型触媒、染料、顔料、チクソトロピー付与剤、可塑剤、界面活性剤などを含ませてもよい。また、フェノール樹脂、メラミン樹脂などの熱硬化性樹脂、ポリオレフィン系樹脂、ポリスチレン系樹脂、ナイロン、ポリエチレンテレフタレート、ポリカーボネート、ポリイミドなどの熱可塑性樹脂を添加してもよい。

【0038】本発明の光硬化性樹脂組成物は、使用に際し、転写、バーコータ、ロールコータ、スピニングなどにより、銅製やアルミニウム製の半導体用基板、液晶ディスプレイ基板などの被着体に塗布される。また、予め離型紙、フィルムなどに塗布してシート状物としたのち、上記被着体に貼り付けてもよい。

【0039】この塗布ないし貼り付け後に、紫外線、電子線、X線、γ線などのエネルギー線を照射して硬化させ、その後アルカリ現像液にて現像し、さらにリンス後被着体上に残った樹脂組成物をポストクーリングして、硬化を完了する。ここで、アルカリ現像液による現像は容易であつて、上記操作により感度良好にして鮮明な画像を形成でき、硬化画像の接着性および耐熱性にもすぐれている。

#### 【0040】

【発明の効果】以上のように、本発明の光硬化性樹脂組成物は、レジスト材料としてのアルカリ現像性、感度、耐熱性、被着体との接着性および保存安定性にすぐれており、プリント配線板用のソルダーレジストや、液晶ディスプレイのカラーフィルター用、保護膜用、平坦化膜用などのレジストに応用できる。

#### 【0041】

【実施例】つぎに、実施例により本発明を説明する。なお、実施例および比較例で用いた重合体A~Gは、下記の参考例1~3の方法にて、製造したものである。以下、例中の部および%は、とくに断りのない限り、重量基準である。

#### 【0042】参考例1

6枚羽根タービン翼付き攪拌機、ステンレス製邪魔板4枚を取り付けた1リットルの重合反応槽に、メチルイソブチルケトン100g、メタクリル酸グリシジル60g、マレイン酸無水物20g、ステレン20g、ジソプロピルペルオキシジカボネート3gをとり、攪拌し

のち、50℃に昇温し、同温度で5時間の重合反応を行った。

【0043】このようにして得た重合体Aのメチルイソブチルケトン溶液は、重合反応後、固形分50%に調節した。この重合体Aの重量平均分子量(Mw)、エポキシ当量および酸価を、下記の方法で測定、算出したところ、重量平均分子量は20,000、エポキシ当量は263、酸価は256であつた。

【0044】<重量平均分子量(Mw)>テトラヒドロフランをキャリアー溶媒としたサイズエクスクルーージョンクロマトグラフ(SEC)法により分析を行い、標準物質にポリスチレンを用いた検量線により、計算を行った。

【0045】<エポキシ当量>試料約0.3~1.0gを精秤し、三角フラスコ内で、ジメチルホルムアミド(DMF)に溶解後、25mlの0.2N塩酸DMF溶液を加えて、20℃で1時間反応させた。つぎに、プロモフェノールブルーを指示薬として0.2N水酸化カリウム水溶液で滴定を行い、次式により、エポキシ当量を求めた。

#### 【0046】

(エポキシ当量) = 5,000S / f (A-B)

S: 試料重量 (g)

f: 0.2N水酸化カリウム水溶液のファクター

A: 本試験の0.2N水酸化カリウム水溶液の滴下量 (ml)

B: ブランク試験の0.2N水酸化カリウム水溶液の滴下量 (ml)

【0047】<酸 価>試料約0.1gを精秤し、三角フラスコ内で、アセトンに溶解後、フェノールフタレインを指示薬として、0.1N水酸化ナトリウム水溶液で滴定した。さらに、10mlの0.1N水酸化ナトリウム水溶液を加え、0.1分間攪拌後、0.1N硫酸水溶液で滴定を行い、溶剤のみへのブランク滴定も行つて、次式により、酸価を求めた。

【0048】(酸 価) = 0.1 [ f<sub>b</sub> (B<sub>a</sub> - B<sub>b</sub>) ] - f<sub>a</sub>

(A<sub>a</sub> - A<sub>b</sub>) ] × 56.1 / S

f<sub>a</sub>: 0.1N硫酸水溶液のファクター

f<sub>b</sub>: 0.1N水酸化ナトリウム水溶液のファクター

A<sub>a</sub>: 本試験の0.1N硫酸水溶液の滴下量 (ml)

A<sub>b</sub>: ブランク試験の0.1N硫酸水溶液の滴下量 (ml)

B<sub>a</sub>: 本試験の0.1N水酸化ナトリウム水溶液の滴下量 (ml)

B<sub>b</sub>: ブランク試験の0.1N水酸化ナトリウム水溶液の滴下量 (ml)

S: 試料重量 (g)

#### 【0049】参考例2

重合反応槽への単量体およびジソプロピルペルオキシ

50℃での反応時間を重合反応が完結するまでとした以外は、実施例1と同様にして、重合体B、Cの50%メチルイソブチルケトン溶液を得た。重合体B、Cの重量平均分子量(Mw)、エポキシ当量および酸価を、前記と同様に測定、算出した結果を、参考例1の重合体Aの結果と合わせて、表1に示した。

【0050】参考例3

重合反応槽への単量体およびジイソプロピルペロキシジカーボネートの仕込量を、表2に示すように変更し、50℃での反応時間を重合反応が完結するまでとした以外は、実施例1と同様にして、重合体D～Gの50%メチルイソブチルケトン溶液を得た。重合体D～Gの重量平均分子量(Mw)、エポキシ当量および酸価を、前記と同様に測定、算出した結果を、表2に示した。

【0051】表1、2中、単量体および重合開始剤を示す符号は、下記のとおりで示す。  
 <エポキシ基を有する単量体>

GMA：メタクリル酸グリシジル

GA：アクリル酸グリシジル

AGE：アリルグリシジルエーテル

【0052】<酸無水物基を有する単量体>

MAN：マレイン酸無水物

IAn：イタコン酸無水物

METAn：4-メタクリロキシエチルトリメリット酸無水物

【0053】<共重合が可能な他の単量体>

St：スチレン

HPMA：メタクリル酸2-ヒドロキシプロピル

CHMI：シクロヘキシルマレイミド

<重合開始剤>

IPP：ジイソプロピルペロキシジカーボネート

【0054】

【表1】

表1

			重合体A	重合体B	重合体C
仕込量 (g)	エポキシ 基を有す る単量体	GMA	60	—	1
		GA	—	90	—
		AGE	—	5	—
	酸無水物 基を有す る単量体	MAN	20	—	5
		IAn	—	5	—
		METAn	—	—	45
	共重合が 可能な他 の単量体	St	20	—	20
		HPMA	—	—	19
		CHMI	—	—	10
	重合 開始剤	IPP	3	3	1.5
重量平均分子量 (Mw)			20,000	45,000	200,000
エポキシ当量			263	130	14,200
酸 価			256	50	240

【0055】

【表2】

表2

			重合体D	重合体E	重合体F	重合体G
仕込量 (g)	エポキシ 基を有す る単量体	GMA GA AGE	0.5 — —	— 96 —	25 — 5	0.5 — —
	酸無水物 基を有す る単量体	MA <sub>n</sub> IA <sub>n</sub> METAn	— 29.5 —	— — 4	5 30 30	4 — —
	共重合が 可能な他 の単量体	St HPMA CHMI	50 — 20	— — —	5 — —	95.5 — —
	重合 開始剤	IPP	3	3	2	2
重量平均分子量 [Mw]			15,000	53,000	103,000	31,000
エポキシ当量			27,000	143	442	29,900
酸 価			290	14	470	26

## 【0056】実施例1

重合体Aのメチルイソブチルケトン溶液（固形分50%）200部に、光プロトン発生剤としてカチオン型紫外線硬化触媒〔旭電化工業（株）製のアデカオプトマーSP-150：トリフェニルスホニウムヘキサフルオロホスフェートを主体とする混合物〕5部と、反応性希釈剤として3，4-エポキシシクロヘキシルメチル-3'，4'-エポキシシクロヘキサンカルボキシレート10部とを混合し、室温で10分間攪拌して、光硬化性樹脂組成物とした。

## 【0057】実施例2～7

重合体A～Cのメチルイソブチルケトン溶液（固形分50%）200部に、表3に示す光プロトン発生剤またはこれと反応性希釈剤とを同表に示す配合部数で混合し、室温で10分間攪拌して、6種の光硬化性樹脂組成物を調製した。

## 【0058】比較例1～3

重合体B、Cのメチルイソブチルケトン溶液（固形分50%）200部に、表3に示す光プロトン発生剤またはこれと反応性希釈剤とを同表に示す配合部数で混合し、室温で10分間攪拌して、3種の光硬化性樹脂組成物を調製した。比較例1は反応性希釈剤が過多、比較例2は光プロトン発生剤が過少、比較例3は光プロトン発生剤が過多、の例である。

重合体D～Gのメチルイソブチルケトン溶液（固形分50%）200部に、表3に示す光プロトン発生剤またはこれと反応性希釈剤とを同表に示す配合部数で混合し、室温で10分間攪拌して、4種の光硬化性樹脂組成物を調製した。

【0060】表3中、光プロトン発生剤および反応性希釈剤を示す符号は、下記のとおりである。なお、同表には、参考のため、実施例1の光プロトン発生剤および反応性希釈剤の種類、配合部数も併記した。

## 【0061】＜光プロトン発生剤＞

SP-150：旭電化工業（株）製のアデカオプトマーSP-150（前出）

SP-170：トリフェニルスホニウムヘキサフルオロアンチモネートを主体とする混合物〔旭電化工業（株）製のアデカオプトマーSP-170〕

261：鉄アレーン錯体（ヘキサフルオロホスフェート塩）

〔チバガイギー社製のイルガキュア-261〕

UVI-6950：トリフェニルスホニウムヘキサフルオロホスフェートを主体とする混合物〔ユニオンカーバイド社製のサイラキュア-UVI-6950〕

UVI-6970：トリフェニルスホニウムヘキサフルオロアンチモネートを主体とする混合物〔ユニオンカーバイド社製のサイラキュア-UVI-6970〕

ECECC : 3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル-3', 4'-エポキシシクロヘキサンカルボキシレート

KRM-2490 : ビスフェノールF型エポキシ樹脂 [旭電化工業 (株) 製のアデカオプトマーKRM-2490]

KRM-2410 : ビスフェノールA型エポキシ樹脂 [旭電化工業 (株) 製のアデカオプトマーKRM-2410]

KRM-2650 : クレゾールノボラック型エポキシ樹脂

[旭電化工業 (株) 製のアデカオプトマーKRM-2650]

UVR-6110 : 脂環式エポキシ樹脂 [ユニオンカーバイド社製のサイラキュア-UVR-6110]

UVR-6405 : ビスフェノールA型エポキシ樹脂 [ユニオンカーバイド社製のサイラキュア-UVR-6405]

PVE : フェニルビニルエーテル

BA : アクリル酸ブチル

BP : ベンゾフェノン

[0063]

[表3]

表3

	重合体の種類	光プロトン発生剤 (部)	反応性希釈剤 (部)
実施例1	重合体A	SP-150 (5)	ECECC (10)
# 2	# A	SP-170 (0.01)	KRM-2490 (50)
# 3	# A	261 (20)	KRM-2410 (200)
実施例4	重合体B	UVI-6950 (10)	UVR-6110 (50)
# 5	# C	UVI-6970 (1)	-
# 6	# C	261 (10)	PVE (30)
# 7	# B	261 (10)	BA (20) + BP (5)
比較例1	重合体B	UVI-6950 (4)	UVR-6405 (250)
# 2	# B	UVI-6970 (0.005)	-
# 3	# C	SP-170 (30)	ECECC (100)
比較例4	重合体D	261 (20)	KRM-2410 (200)
# 5	# E	SP-150 (5)	ECECC (10)
# 6	# F	261 (10)	PVE (100)
# 7	# G	261 (10)	PVE (100)

#### 【0064】比較例8

重量平均分子量3,000のポリビニルフェノール [丸善石油化学 (株) 製のメチルエチルケトン溶液 (固形分50%) 200部に、3-ジアジドフェニルホルホン20部とクレゾールノボラック型エポキシ樹脂 [旭電化工業 (株) 製のアデカオプトマーKRM-2650] 100部とを混合し、室温で10分間攪拌して、光硬化性樹脂組成物を調製した。

【0065】以上の実施例1~7および比較例1~8の各光硬化性樹脂組成物につき、下記の要領で、アルカリ現像性、感度、耐熱性、接着性および保存安定性を調べた。これらの結果を、後記の表4および表5に示す。

#### 【0066】<アルカリ現像性>

①被着体上に光硬化性樹脂組成物を、(株) エイブル製のスピコータASS-300を用いて、1μmの膜厚に塗布した。②70℃の熱風乾燥機中にて20分間乾燥

キュア1000にて、1Kwの水銀ランプを用いて、照射距離10cmで1分間の紫外線照射をマスクを通して行い、光照射部分を硬化させた。④露光後、30分間放置して光照射部分の重合を進行させた。⑤1%炭酸ナトリウム水溶液にて未照射部分の現像を行い、アルカリ現像性を目視により観察した。現像残渣がなく良好を○、現像残渣があり不良を×、と判定評価した。

【0067】<感度>基板上にグレースケール (イーストマンコダック社製のフォトグラフィックスステップタレットNo. 2) を塗布、乾燥して形成した樹脂塗膜の上に、アルカリ現像性試験の①~⑤と同様の操作にて、塗布パターン露光-現像を行つたのち、さらに、⑥スプレー法によりリンスして溶解残渣を取り除く、⑦熱風乾燥器中にて160℃×30分間ベークする、の操作をこの順に続け、残存したグレースケールの最高濃度 (D<sub>N</sub>) を求めた。このD<sub>N</sub> 値を用いて、次式から、

$$E = 10^{-Dn} \times I_0$$

$I_0$  : 照射面における光エネルギー (mJ/cm<sup>2</sup>) ;

(株) トプコン製の紫外線強度計 UVR-1 により求めた

【0068】＜耐熱性＞バーコートを用いて塗布膜厚を50μmとし、かつ露光時間を3分間とした以外は、アルカリ現像性試験の①～⑤と同様の操作にて、塗布パターン露光一現像を行い、さらに感度試験の⑥、⑦と同様の操作にて、リンスーポストベークを行って、試料を作製した。この試料について、JIS-C-6486のE-1、25/105に記載の耐ハンダ性の耐熱性試験を行い、試験片に膨れや剥がれがないを○、試験片に膨れや剥がれがあるを×、と判定評価した。

【0069】＜接着性＞リン酸亜鉛処理を施した銅板およびアルミニウム板に50μmの膜厚に塗布した以外は、アルカリ現像性試験の①～⑤と同様の操作にて、塗

布パターン露光一現像を行い、さらに感度試験の⑥、⑦と同様の操作にて、リンスーポストベークを行って、試料を作製した。この試料について、JIS-K-5400のごはん目試験により、縦横11本のカツタナイフによる線を入れて、100個のごはん目をつくり、この100個のごはん目表面にテープを貼り、このテープを剥離したときに、何個のごはん目が残ったかにより、接着性を評価した。

【0070】＜保存安定性＞光硬化性樹脂組成物を、60℃の温風乾燥機中で6ヶ月間加熱し、加熱前後の粘度の変化を観察した。粘度の測定は、(株)東京計器製のE型粘度計 (VISCONIC-ED型) を用いて、25.0±0.1℃で行った。

【0071】

【表4】

表4

	アルカリ現像性	感度 (mJ/cm <sup>2</sup> )	耐熱性
実施例1	○	2.2	○
＃2	○	6.2	○
＃3	○	0.8	○
実施例4	○	0.6	○
＃5	○	7.8	○
＃6	○	6.9	○
＃7	○	1.5	○
比較例1	○	21.1	○
＃2	○	17.9	○
＃3	○	3.7	○
比較例4	○	14.2	×
＃5	×	0.5	×
＃6	○	31.6	○
＃7	×	41.3	×
比較例8	○	12.3	×

【0072】

【表5】

表5

	接着性 (個/100個)		保存安定性 (粘度: cps)	
	アルミニウム板	銅板	加熱前	加熱後
実施例1	100	100	2,200	2,300
＃2	100	100	3,500	3,700
＃3	100	100	5,300	5,100
実施例4	100	100	6,300	6,600
＃5	100	100	14,300	14,500
＃6	100	100	9,800	9,700
＃7	100	100	7,400	7,500
比較例1	100	100	1,500	1,600
＃2	100	100	10,200	10,900
＃3	80	75	6,200	35,000
比較例4	72	65	3,100	3,000
＃5	100	100	9,900	10,200
＃6	100	100	13,000	13,200
＃7	51	43	3,100	3,200
比較例8	60	52	6,100	6,200

【0073】上記の表4、5から明らかなように、本発明の実施例1～7の各光硬化性樹脂組成物は、いずれも、アルカリ現像性にすぐれ、かつすぐれた感度、耐熱性および接着性を有し、しかも保存安定性も良好であることがわかる。

【0074】これに対し、反応性希釈剤が過剰とされた比較例1や、光プロトン発生剤が過剰とされた比較例2の各光硬化性樹脂組成物は、感度に劣り、また光プロトン発生剤が過剰とされた比較例3の光硬化性樹脂組成物は、接着性や保存安定性に劣っている。さらに、a成分の重合体に代えて、ポリビニルフェノールを用いた比較例8の光硬化性樹脂組成物は、耐熱性や接着性に欠けている。

【0075】また、a成分の重合体として、エポキシ基を有する単量体の使用量が過剰とされた重合体Dを用い

た比較例4の光硬化性樹脂組成物は、感度、耐熱性、接着性に劣っており、さらに、エポキシ基を有する単量体の使用量が過剰とされ、かつ酸無水物基を有する単量体の使用量が過剰とされた重合体Eを用いた比較例5の光硬化性樹脂組成物は、アルカリ現像性、耐熱性に劣っている。

【0076】また、酸無水物基を有する単量体の使用量が過剰とされた重合体Fを用いた比較例6の光硬化性樹脂組成物は、感度に劣っており、さらに、エポキシ基を有する単量体および酸無水物基を有する単量体の使用量がともに過剰とされ、かつその他の単量体の使用量が過剰とされた重合体Gを用いた比較例7の光硬化性樹脂組成物は、アルカリ現像性、感度、耐熱性、接着性に劣っている。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 5

G03F 7/028

H01L 21/027

H05K 3/28

識別記号 庁内整理番号

F I

技術表示箇所

D 7511-4E